# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

### IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

Tradadia on flow se 02

# REPUBLIC OF BULGARIA PATENT OFFICE

**PATENT** 

OF INVENTION

N° 60319

Chairman:

( signing illegible )

SOFIA 01.11.1994

REPUBLIC OF BULGARIA

(19)° BG (11)60319 A

# DESCRIPTION OF PATENT OF INVENTION

#### PATENT OFFICE

(21) Register	r N°		(73),(72) Letters patent owner(s) ar
(22) Declare	d on 26.06.92		inventor(s):
(31) (41) Publishe bulletin N°	Priority data (32)  ded petition in  on	(33)	Kurti Stoianov Kurtev Burgas Atanas Kostadinov Tomov Pomorie
(45) Printed (	on 25.07.94	•	
(46) Publishe on 24.05.94	ed in bulletin N°5		(74) Representation of patent rights:
(56) Informat	ion sources :		(86) N° and date of RST petition:
(62) Petition	from reg.		(87) N <sup>2</sup> and date of RST publication:

# (54) CATALYST FOR POLYMERISATION OF ETHYLENE AND METHOD TO OBTAIN IT

(57) Catalyst formula is: 
$$(\mu_r)$$
  $(\mu_r)$   $(\mu$ 

in which Ri, R2, R3, R6, R7, R3 independent each other arealkenic groups containing from 1 to 15 carbonic atoms arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms, alkenarilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, Ri and R5 independent each other are H, alkenic groups with 1 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms arilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arillalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arillalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms, - C(O)OR, where R is a hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms, - SOM, where

M is Li, Na, -K. NH-, NR"+, and R" is hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms, -R- is a bivalent hydrogenated radical, for example kandiillic, alkendiillic, cycleal kandiillic, bicycleal kandiillic, cycleal kandiillic, bicycleal kandiillic, arendiillic, arilal kandiillic, alkenarendiillic, with 1 to 20 carbonic atoms, 1,1'-ferrocendiillic radical, mono- or disubstitute 1,1'-ferrocendiillic radical, where are used as substitutes C(O)OR or SOM and R' and M have the indicated values. The catalyst is obtained when test for Ni(O) compounds with bis-α-ketoilides and tiers-phosphines in polarised or unpolarised solvents or their mixtures at - 20 to 80°C.

. 13 pretensions

## (54) CATALYST FOR POLYMERISATION OF ETHYLENE AND METHOD TO OBTAIN IT

Technical sphere.

The invention concern the catalyst for polymerisation of ethyleneobtainment of polyethylene and also the method for obtainment the catalyst.

Previous technical state.

As it known that the nickel complexes, containinghelatical combined  $\alpha$ -ketoillidicals ligands, are active catalysts foroligomerisation of ethylene until linear  $\alpha$ -alkenes [1, 2]. In view of acceptor additives, those organic-nickel compounds change into catalysts for polymerisation of ethylene, increasing ther atalycal activity [3]. Nickel-illidical catalysts, described in the bibliography [6, 7] also polymerise the ethylene until polyethylene with different molecular mass, but they are obtained «in situ» in the beginning of the polymerisation test. All these nickel-illidical catalysts described in the bibliography can be used foco-polymerisation of ethylene with different co-monometrics until obtainment of linear polyethylene with low density [LLDPE] or functional polyethylenes with low density [FLLDPE] [4, 5].

Technical main point of the invention.

The general chemical formula of the catalyst for polymerisation of ethylene according to the invention is:

in which Ri, R2, R3, R6, R7, R8 independent each other arealkenic groups containing from 1 to 15 carbonic atoms arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms, alkenarilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, R and Rs independent each other are H, alkenic groups with 1 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arilalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arilalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms, - C(O)OR', where R' is a hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms, - SOM, where M is Li, Na. K, NH-, NR'+, and R' is hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms,

-R- is a bivalent hydrogenated radical, for examplealkandiillic, alkendiillic, cycle-alkandiillic, bicyclealkandiillic, cycle-alkandiillic, bicyclealkandiillic, arendiillic, arilalkandiillic, alkenarendiillic, with 1 to 20 carbonic atoms, 1,1'-ferrocendiillic radical, mono- or disubstitute 1,1'-ferrocendiillic radical, where as substitutes are used C(O)OR' (R' is defined as above) or SOM (M is defined as above).

in which R and R independent each other are H alkenic groups with 1 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms, alkenarilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arilalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms, - C(O)OR', where R' is a hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms, - SM, where M is Li, Na, K, NH, NR', and R' is hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms.

-R- is a bivalent hydrogenated radical, for examplealkandiillic, alkendiillic, cycle-alkandiillic, bicyclealkandiillic, cyclealkendiillic, bicyclealkendiillic, arendiillic, arilalkandiillic, alkenarendiillic, with 1 to 20 carbonic atoms, 1,1'-ferrocendiillic radical, mono- or disubstitute 1,1'-ferrocendiillic radical, where are used as substitutes C(O)OR' (R' is defined as above) or SOM (M is defined as above). As tiers-phosphines are used compounds which general formula is:

#### P(R1 R2 R3)

in which Ri, R2, R3 independent each other arealkenic groups with 1 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms, arilalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms.

As polarised solvents during synthesis of the catalyst according to the invention are used ethers containing from 3 to 20 carbonic atoms containing from 3 to 15 carbonic atoms, esters containing from 2 to 15 carbonic atoms, tetrahydrofuranne, dioxanne, pyradine.

As unpolarised solvents during synthesis of the catalyst according to the invention are used benzol, alkenaromatic carbohydrates containing from 7 to 20 carbonic atoms, alkanes containing from 5 to 20 carbonic atoms.

The catalyst for polymerisation of ethylene according to the invention, catalyse the polymerisation of ethylene in state of solution or suspension in view of acceptor additives with concentration of the catalyst from 1.19 to 1 mol 1, pressure of the ethylene from 1 to 150 at, temperature from 10 to 150 °C, reactive time from 1 min to 24 hours in reactive medium of polarised outpolarised solvents or their mixtures.

As acceptor additives during polymerisation of ethylene with the catalyst for polymerisation of ethylene according to the invention are used compounds binding the phosphine ligand stronger than the nickel's atom of the catalyst or changing the phosphine ligand which become a feebly co-ordinatedigand. Typical examples of acceptor additives are aminooxides, organic hydroperoxides, hydrogenic peroxide, complexes of the metals from the VIIIth group of the table of periodical classification, for example bis-1.5-cycleoctadicnickel (0), tetrakis(ethylene)-µ-dichlorinedinickel(I).

bis(ethylene)acetyleacetoneatorodium(I), bis(acetonitrile)palladium(II).

The acceptor additives during polymerisation of ethylene according to the invention are in the reactive mixture in quantity from 0.1 to 1 fhol per 1 mol catalyst.

The polarised solvents used as medium for polymerisation of ethylene according to the invention arealcohols containing from 1 to 15 carbonic atoms or their aqua solutions with concentration of the alcohol from 70 to 997 tiols, containing from 2 to 15 carbonic atoms, ethers containing from 3 to 15 carbonic atoms, esters containing from 2 to 15 carbonic atoms containing from 3 to

7. W

10 carbonic atoms, amides of the carbonates containing from 2 to 15 carbonic atoms, nitriles containing from 2 to 10 carbonic atoms, tetrahydrofuranne, dioxanne.

The unpolarised solvents used as reactive medium for polymerisation of ethylene according to the invention are benzol, alkenaromatic carbohydrates containing from 7 to 20 carbonic atoms, alkanes containing from 5 to 20 carbonic atoms. The polymeric obtained with the catalyst for polymerisation of ethylene according to the invention is isolated from the reactive medium by precipitation, filtration, evaporation of the solvent, centrifuge.

The waste catalyst can be separated from the polymeric by washing with polarised solvents as methanol, ethanol, acetonedimethylformamid acetonitrile, or with aqua solutions of inorganic acids with concentration from 1 to 60 %.

The advantages of the catalyst according to the invention are high activity. inertia against polarised solvents and the possibility to obtain opolymeric of the ethylene with linear ct-alkenes, which are obtained in situ » during the polymerisation test.

The invention is explained by the following examples.

Examples 1 - 8.

Catalysts, which obtainment is illustrated by these examples, are described in the above general formula, and the concrete values of the substitutes are indicated in

To 4.10<sup>-3</sup> mol bis-1,5-cycleoctadicnickel(0) is adding solution or suspension of 2.10<sup>-3</sup> mol of the corresponding illide and 4.10<sup>3</sup> mol triphenyphosphine in 100 - 150 cm toluol. The reactive mixture is mixed 18 hours at ambient temperature, I hour at 50°C and after cooling down 120 - 200 emexane are adding. The emitted crystals are filtrated (examples 3 - 7), washed with a 10 - 20 cm3 mixture (1:2) teluol - hexane and dried during 6 hours at 50°C and 0,1 mm

In cases concerning examples 1, 2 and 8, the reactive mixture isiltrated without adding hexane. The emitted crystals are washed with 10 chroluol and are dried 10 hours at 50°C and 0.1 mm Hg.

	Τ	T							
Test	Cat.				An	alysis	ofelen	nents	
N°	N:	R,	. R <sub>5</sub>	R	Fo	und	Calc	ulated	Result
			·		C,%	H,%	C,%	H,%	%
1	1	Н	Н	1,4-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	73.93	4.79	74.33	5.03	51.7
2	2	Ph	Ph	1,3-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	76.91	5.18	76.43	5.06	54.4
3	3	Ph	Ph	(-CH <sub>2</sub> -) <sub>3</sub>	75.82	5.83	76.19	5.74	60.4
4	4	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	(-CH <sub>2</sub> -) <sub>4</sub>	71.29	4.99	71.00	5.26	68.0
5	5	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	(-CH <sub>2</sub> -) <sub>3</sub>	71.93	5.89	71.55	5.61	49.8
6	6	Ph	Ph	5,6-NBENª	76.29	5.05	7.6.41	5.28	63.2
7	7	CH3	CH <sub>3</sub>	1,1-Fcb	71.63	5.44	71.41	5.29	36.5
8	8	SO <sub>9</sub> Na	SO,Na	1,4-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	63.85	4.62	64.42	4.23	62.7

a5,6-bicycle[2.2.1]hept-2-endiill; -b1,1'-ferrocendiill-

Examples 9 - 25.

The examples 9 - 25 illustrate the application of the catalyst 1 - 8 in the test of polymerisation of ethylene.

In a metallic autoclave (250 cm) with mechanical ladle, thermometer and mechanism to keep constant pressure and to measure the ethylene consumption, in reactive medium of argon are put 10 - 200 mg of the corresponding catalyst, 5 - 300 mg of the corresponding acceptor (acceptor additive) and 50 - 100 mg of solvent (table 2). The reagent become saturated with ethylene during mixing (800 rpm) and after reaching the necessary pressure is warming to the necessary temperature. The test is operating during 1 hour, after that the obtained polymeric is

isolated, washed with methanol until separation of the catalyst and is dried at 50°C/1 mm Hg to constant mass.

Table 2
Catalytic properties of the catalysts 1 - 8

Test	Cat.	Cocat.	A	В	С	D	E	F.	T 6	1 77	<del></del>	<del></del>
9	- 1	Rh-1	toluol	50	26	7	16	<del></del>	G	H	1	J
10	1	Ni	toluol	50	28	47		52	5.0	2.1	126	0.965
11	1	Ni	heptane	50	30	36	15	48	12.0	4.5	128	0.965
12	2	Rh-2	toluol	50	61		5	48	8.0	2.8	125	0.943
13	2	Ni	toluol	50	30	26	23	50	2.9	0.6	129	0.949
14	3	Ni	toluol	50	25	35	5	50	2.5	1.0	126	0.944
15	4	Rh-1	toluol	50		10	27	50	1.8	0.9	130	0.968
16	4	Ni	toluol		23	6	27	50	23.0	11.9	128	0.962
17	4	Ni		50	20	12	20	46	10.0	6.0	131	0.955
18	5		toluol	50	19	13	5	50	3.5	2.2	128	0.960
		Ni	toluol	50	25	30	17	50	2.7	1.3	130	0.971
19	6	Pd	toluol	50	28	5	- 25	50	2.5	1.1	130	0.963
20	6	_Ni	toluol	50	17	23	4	65	10.5	7.8	127	0.959
21	6	Ni	toluol	50	12	10	25	48	13.0	13.7	131	0.966
22	6	Ni	CH <sub>3</sub> OH	50	10	29	25	50	7.0	8.6	132	
23	6	Ni	CH <sub>3</sub> OH <sup>a</sup>	50	7	20	15	51			132	0.969
24	7	Ni							1.0	1.8	-	-
25	8		toluol	50	_20_	20	21	51	0.2	0.2	133	0.976
	<del></del>	Ni	toluol	100	10	_25	4	60	27.0	35.2	128	0.960
Ip		Ni	toluol		-	-	5	65	-	23.2	_	-
IIc	1		cyclo -	50	_	-	100	100		9.8	120	
		i	hexane						-	2.0	129	0.966

A - type of the solvent; B - volume of the solvent, cm; C - quantity of the catalyst, mg; D - quantity of the acceptor additive, mg E - pressure of  $C_2H_4$ , at; F - reactive temperature,  ${}^{\circ}C$ ; G - result of PE, gr; H - productivity of the catalyst, kg PE / gr Ni; I - temperature of fusion of PE,  ${}^{\circ}C$ ; J - unitary density of PE, Cocat. = acceptor additive.

 $\begin{array}{c} Rh\text{-}1 - \mu - Rh_2Cl_2(C_2H_4)_4 \; ; \; Rh\text{-}2 - \mu - Rh_2Cl_2(COD)_2 \; ; \; Ni - Ni(COD)_2 \; ; \\ Pd - PdCl_2(CH_3CN)_2 \; ; \; COD - cis. \; cis-1, 5 - cyclooctadien \end{array}$ 

 $\alpha$ -88% aqua methanol; b, c - comparatives data - bibliography [3,6].

#### Patent pretension

in which Ri, R2 R3, R6 R7. R3 independent each other arealkenic groups containing from 1 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arilalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arilalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms, - C(O)OR', where R' is a hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms, - SM, where M is Li, Na, K. NH-, NR'+, and R' is hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms.

-R- is a bivalent hydrogenated radical, for examplealkandiillic, alkendiillic, cycle-alkandiillic, bicyclealkandiillic, cyclealkendiillic, bicyclealkendiillic, arendiillic, arilalkandiillic, alkenarendiillic, with 1 to 20 carbonic atoms, 1,1-ferrocendiillic radical, mono- or disubstitute 1.1 -ferrocendiillic radical, where are used as substitutes C(O)OR' (R' is defined as above) or S@M (M is defined as above).

- 2. Method for obtainment the catalyst for polymerisation of ethylene according to pretension 1, characterised by the fact that Ni(O) compounds test for with bis-α-ketoillides and tiers phosphines in reactive medium of polarised ounpolarised solvents or their mixtures at 20 to 80°C.
- 3. Method according to pretension 2, characterised by the fact that aNi(O) compounds are used bis-1,5-cycleoctadicnickel (O), bisnorbornadicnickel (O), tetrakistriphenylphosphinenickel (O).
- 4. Method according to pretension 2, characterised by the fact that a bis- $\alpha$  ketoillidies are used compounds which general formula is:

in which R and Rs independent each other are H, alkenic groups with 1 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 6 to 15 carbonic atoms, alkenarilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arilalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms, - C(O)OR, where R is a hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms, - SOM, where

M is Li. Na, K, NH-. NR"+, and R" is hydrogenated substitute with 1 to 15 carbonic atoms.

-R- is a bivalent hydrogenated radical, for examplælkandiillic, alkendiillic, cyclealkandiillic, bicyclealkandiillic, cyclealkendiillic, bicyclealkendiillic, arendiillic, arilalkandiillic, alkenarendiillic, with 1 to 20 carbonic atoms, 1,1'-ferrocendiillic radical, mono- or disubstitute 1,1'-ferrocendiillic radical, where are used as substitutes C(O)OR' (R' is defined as above) or SO3M (M is defined as above).

5. Method according to pretension 2, characterised by the fact that as tiers-

phosphines are used compounds which general formula is:

#### P(R1 R2 R3)

in which Ri, R2 R3 independent each other arealkenic groups with 1 to 15 carbonic atoms, arilic groups with 6 to 15 carbonic atomsalkenarilic groups with 7 to 20 carbonic atoms, arilalkenic groups with 7 to 20 carbonic atoms.

6. Method according to pretension 2, characterised by the fact that as polarised solvents are used ethers containing from 3 to 20 carbonic atoms etones containing from 3 to 15 carbonic atoms, esters containing from 2 to 15 carbonic atoms, tetrahydrofuranne, dioxanne, pyradine.

7. Method according to pretension 2, characterised by the fact that as unpolarised solvents are usedbenzol, alkenaromatic carbohydrates containing from 7 to 20 carbonic atoms, alkanes containing from 5 to 20 carbonic atoms.

3. Method according to pretension 2. characterised by the fact that the catalyst is isolated from the reactive mixture by precipitation, filtration, evaporation of the solvent, centrifuge.

9. Method for polymerisation of ethylene, characterised by the fact that the ethylene polymerise In view of catalyst according to pretension 1 and acceptor additives with concentration of the catalyst from 1.10 to 1 mol 1, concentration of the acceptor additives from 1.10 to 10 mol 1, pressure of the ethylene from 1 to 150

at, temperature from 10 to 150°C, reactive time from 1 min to 24 hours in reactive medium of polarised or unpolarised solvents or their mixtures.

10. Method according to pretension 9, characterised by the fact that as acceptor additives are used aminooxides, organic hydroperoxides, hydrogenic peroxide, complexes of the metals from the VIII th group of the table of periodical classification, for example bis-1.5-cycleoctadicnickel (0), tetrakis(ethylene)-udichlorinedinickel(I).

bis(ethylene)acetyleacetoneatorodium(I), bis(acetonitrile)palladium(II).

- 11. Method according to pretension 9, characterised by the fact that as polarised solvents are usedalcohols containing from 1 to 15 carbonic atoms or their aqua solutions with concentration of the alcohol from 70 to 99 ediols, containing from 2 to 15 carbonic atoms, ethers containing from 3 to 15 carbonic atoms, esters containing from 2 to 15 carbonic atoms, esters containing from 2 to 15 carbonic atoms, amides of the carbonates containing from 2 to 15 carbonic atoms, tetrahydrofuranne, dioxanne.
- 12. Method according to pretension 9, characterised by the fact that as unpolarised solvents are usedbenzol, alkenaromatic carbohydrates containing from 7 to 20 carbonic atoms, alkanes containing from 5 to 20 carbonic atoms.
- 13. Method for isolating the polymeric obtained according to pretension 9, characterised by the fact that the polymeric is isolated from the reactive mixture by precipitation with polarised solvents according to pretension 11, filtration, washing, centrifuge and evaporation of the solvent.

#### Bibliography

- 1. Keim, W., A. Behr, B. Gruber, B. Hoffman, F.H. Kowaldt, U. Kurschner, B. Limbacker and F.P. Sistig, Organometallics, 5, 2356 (1986).
- 2. Keim, W., J. Mol. Catal., 52, 19 (1989).
- 3. Klabunde, U., R. Mulhaupt, T. Herskovitz, A.H. Janowicz, I. Calabrese, S.D. Ittel, J. Polim. Sci., Part A: Polym Chem. 25, 1989 (1987).
- 4. US 4 698 403.
- 5. DE 34 45 090.
- 6. US 4 620 021.
- 7. US 4 691 036.

Edition of the Patent Office of the Republic of Bulgaria Sofia - 1113, boulevard G.M. Dimitrov, 52 - B

Expert: P. Dimitrov

Redactor: N. Zviskova

Por. 36299 Printing: 40 CP

#### РЕПУБЛИКА БЪЛГАРИЯ

(19) **BG** 

(11)60319A





#### ОПИСАНИЕ КЪМ ПАТЕНТ ЗА ИЗОБРЕТЕНИЕ

#### патентно ведомство

- (21) Регистров № 96528
- (22) Заявено на 26.06.92

Приоритетни данни

(31)

(32)

(33)

- (41) Публикувана заявка в бюлетин № на
- (45) Отпечатано на 25.07.94
- (46) Публикувано в бюлетин № 5 на 24.05.94
- (56) Информационни източници:
- (62) Разделена заявка от рег.

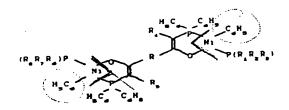
(73),(72) Патентопритежател(и) и изобретател(и):

Курти Стоянов Куртев
Бургас
Атанас Костадинов Томов
Поморие

- (74) Представител по индустриална собственост:
- (86) № и дата на РСТ заявка:.
- (87) № и дата на РСТ публикация:

(54) КАТАЛИЗАТОР ЗА ПОЛИМЕРИЗАЦИЯ НА ЕТИЛЕН И МЕТОД ЗА ПОЛУЧАВАНЕТО МУ

(57) Катализаторът има формула



в която  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_7$ ,  $R_8$  независимо един от друг са алкилни групи, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи със 7 до 20 въглеродни атома, арилалкилни групи със 7 до 20 въглеродни атома, арилалкилни групи със 7 до 20 въглеродни атома,  $R_4$  и  $R_5$  независимо един от друг са  $H_4$  алкилни групи с 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи с 6 до 15 въглеродни атома,

BG 60319 A

алкиларилни групи със 7 до 20 въглеродни атома, арилалкилни групи със 7 до 20 въглеродни атома, -C(O)OR', където R' е въглеводороден заместител с 1 до 15 въглеродни атома, -SO<sub>3</sub>M, където M е Li, Na, K, NH', NR''', като R'' е въглеводороден заместител с 1 до 15 въглеродни атома, -R- е бивалентен въглеводороден радикал, например алкандиилов, алкендиилов, циклоалкандиилов, бициклоалкандиилов, бициклоалкандиилов, арендиилов, арилалкандиилов, бициклоалкендиилов, арендиилов, арилалкандиилов, алкиларендиилов, с 1 до 20 въглеродни атома, 1,1'-фероцендиилов радикал, моно- или дизаместен 1,1'-фероцендиилов радикал, при което като заместители се използват - C(O)OR' или SO<sub>3</sub>M, като R' и M имат посочените значения. Катализаторът се получава при взаимодействието на Ni(O) съединения с бис- α - кетоилиди и третични фосфини в среда от полярни или неполярни разтворители или смеси от тях при температура от -20 до 80°С.

13 претенции

10

20

(54) КАТАЛИЗАТОР ЗА ПОЛИМЕРИ-ЗАЦИЯ НА ЕТИЛЕН И МЕТОД ЗА ПОЛУ-ЧАВАНЕТО МУ

Област на техниката.

Изобретението се отнася до катализатор за полимеризация на етилен, до получаване на полиетилен, както и до метод за получаване на катализатора.

Предшестващо състояние на техниката.

Известно е, че никеловите комплекси, съдържащи хелатно свързани с - кетоилидни лиганди, са активни катализатори за олигомеризация на етилен до линейни α -алкени [1,2]. В присъствие на акцепторни добавки тези органоникелови съединения се превръщат в катализатори за полимеризация на етилен, повишавайки каталитичната си активност [3]. Никел-илидните катализатори, описани в литературата [6,7] също полимеризират етилена до полиетилен с различни молекулни маси, но се получават іл situ в началото на полимеризационната реакция. Всички описани в литературата никелилидни катализатори могат да бъдат използвани и за съполимеризация на етилен с различни съмономери до получаване на линеен полистилен с ниска пльтност [LLDPE] или функционализирани полиетилени с ниска плътност [FLLDPE] [4,5].

Техническа същност на изобретението.

Катализаторът за полимеризация на етилен съгласно изобретението има следната обща химична формула

в която R<sub>1</sub>,R<sub>2</sub>,R<sub>3</sub>,R<sub>6</sub>,R<sub>7</sub>,R<sub>8</sub> независимо един от друг са алкилни групи, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи, съдържащи от 6 до 15 въглеродни атома, алкиларилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, R<sub>4</sub> и R<sub>5</sub> независимо един от друг са H, алкилни групи, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи, съдържащи от 6 до 15 въглеродни атома; алкиларилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома; арилалкилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, -С(0) ОR<sup>2</sup>,

където R' е въглеводороден заместител, съдържащ от I до 15 въглеродни атома -SO<sub>3</sub>M, където M е Li, Na, K, NH<sub>4</sub>+, NR<sub>4</sub>"+, като R е въглеводороден заместител, съдържащ от I до 15 въглеродни атома.

Bright Committee Carting

-R- е бивалентен въглеводороден радикал, например алкандиилов, алкендиилов, циклоалкандиилов, бициклоалкандиилов, циклоалкендиилов, бициклоалкендиилов, арендиилов, арилалкандиилов, алкиларендиилов, съдържащ от 1 до 20 въглеродни атома, 1,1'-фероцендиилов радикал, моно- или дизаместен 1,1'-фероцендиилов радикал, където като заместители се използват -C(O)OR' (R' се дефинира както по-горе) или S0<sub>3</sub>M (М се дефинира както по-горе).

Катализаторът за полимеризация на етилен съгласно изобретението се получава при взаимодействието на Ni(0) съединения с бисα -кетоилиди и третични фосфини в среда от полярни или неполярни разтворители или смеси от тях при температура от -20°С до 80°С. Като Ni(O) съединения се използват бис-1,5циклооктадиенникел (0), биснорборнадиенникел (О), тетракистрифенилфосфинникел (О). Като бис-α кетоилиди се използват съединения с обща формула

в която R<sub>4</sub> и R<sub>3</sub> независимо един от друг са H, алкилни групи, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи, съдържащи от 6 до 15 въглеродни атома, алкиларилни групи, сдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, арилалкилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, -C(O)OR', където R' е въглеводороден заместител, съдържащ от 1 до 15 въглеродни атома, -SO<sub>3</sub>M, където M е Li, Na, K, NH'4, NR'4, като R' е въглеводороден заместител, съдържащ от 1 до 15 въглеродни атома.

-R- е бивалентен въглеводороден радикал, например алкандиилов, алкендиилов, циклоалкандиилов, бициклоалкандиилов, циклоалкендиилов, бициклоалкендиилов, арендиилов, арилалкандиилов, алкиларендиилов, съдържащ от 1 до 20 въглеродни атома, 1,1' -фероцендиилов радикал, моно- или дизаместен 1,1' -фероцендиилов радикал,

50

45

20

35

където като заместители се използват - C(0)OR' (R' се дефинира както по-горе) или SO<sub>3</sub>M (М се дефинира както по-горе). Като третични фосфини се използват съединения с обща формула

#### P(R,R,R)

в която R<sub>1</sub>,R<sub>2</sub> и R<sub>3</sub> независимо един от друг са алкилни групи, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи, съдържащи от 6 до 15 въглеродни атома, алкиларилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, арилалкилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома.

Като полярни разтворители при синтеза на катализатора съгласно изобретението се използват етери, съдържащи от 3 до 20 въглеродни атома, кетони, съдържащи от 3 до 15 въглеродни атома, естери, съдържащи от 2 до 15 въглеродни атома, тетрахидрофуран, диоксан, пиридин.

Като неполярни разтворители при синтеза на катализатора съгласно изобретението се използват бензол, алкилароматни въглеводороди, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, алкани, съдържащи от 5 до 20 въглеродни атома.

Катализаторът за полимеризация на етилен съгласно изобретението катализира полимеризацията на етилен в състояние на разтвор или суспензия в присъствие на акцепторни добавки при концентрация на катализатора от 1.10-3 до 1 mol/1, налягане на етилена от 1 до 150 at, температура от 10 до 150°C, реакционно време от 1 мин до 24 ч в среда от полярни или неполярни разтворители или смеси от тях.

Като акцепторни добавки при полимеризацията на етилен с катализатора за полимеризация на етилен съгласно изобретението се използват химични съединения, свързващи фосфиновия лиганд по-здраво от никеловия атом на катализатора или превръщащи фосфиновия лиганд в по-слабо координиращ се лиганд. Типични примери за акцепторни добавки са аминооксиди, органични хидропоероксиди, водороден прекис, комплекси на металите от VIII група на периодичната система; например бис-1,5-циклооктадиенникел(0), тетракис (етилен)- и-дихлородиникел(1), бис (етилен) ацетилаце-

тонатородий (I), бис (ацетонитрил) паладий (II).

. ... .....

Акцепторните добавки при полимеризацията на етилен с катализатора за полимеризация на етилен съгласно изобретението присъстват в реакционната смес в количество от 0,1 до 10 mol на 1 mol катализатор.

Полярните разтворители, използвани като среда за полимеризацията на етилен съгласно изобретението, са алкохоли, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома или техни водни разтвори с концентрация на алкохола от 70 до 99% тегл. диоли, съдържащи от 2 до 15 въглеродни атома, етери, съдържащи 3 до 15 въглеродни атома, естери, съдържащи от 2 до 15 въглеродни атома, кетони, съдържащи от 3 до 10 въглеродни атома, катони, съдържащи от 3 до 10 въглеродни атома, нитрили, съдържащи от 2 до 10 въглеродни атома, нитрили, съдържащи от 2 до 10 въглеродни атома, тетрахидрофуран, диоксан.

Неполярните разтворители, използвани като среда за полимеризация на етилен съгласно изобретението, са бензол, алкилароматни въглеводороди, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, алкани, съдържащи от 5 до 20 въглеродни атома. Полученият полимер с катализатора за полимеризация на етилен съгласно изобретението се изолира от реакционната среда чрез утаяване, филтриране, изпаряване на разтворителя, центрофугиране.

Остатъчният катализатор може да бъде отстранен от полимера чрез промиване с полярни разтворители, такива като метанол, етанол, ацетон, диметилформамид, ацетонитрил, или с водни разтвори на минерални киселини с концентрация от 1 до 60%.

Предимствата на катализатора съгласно изобретението са неговата висока активност, инертността му към полярните разтворители и възможността да се получават съполимери на етилена с линейни α-алкени, образуващи се in situ, в хода на полимеризационната реакция.

Изобретението се пояснява чрез следните примери.

Примери 1 - 8.

Катализаторите, получаването на които се илкострира чрез тези примери, се описват с показаната по-горе обща химична формула, а конкретните значения на заместителите са

50

45

посочени в табл.1.

Към 4.10<sup>-3</sup> mol бис-1,5-циклооктадиенникел(0) се добавя разтвор или суспензия на 2.10<sup>-3</sup> mol от съответния илид и 4.10<sup>-3</sup> mol трифенифосфин в 100-150 см<sup>3</sup> толуол. Реакционната смес се разбърква 18 ч при стайна температура, 1 ч при 50°С и след охлаждане се добавя 120-200 см<sup>3</sup> хексан. Отделените

кристали се филтрират (примери 3-7), промиват се с 10-20 см³ смес (1:2) толуол-хексан и се сушат 6 ч при 50°С и 0,1 мм Hg.

В случаите, отнасящи се до примерн 1,2 и 8, реакционната смес се филтрира без добавяне на хексан. Отделените кристали се промиват с 10 см³ толуол и се сущат 10 ч при 50°С и 0,1 мм Hg.

Таблица 1

Данни за катализаторите 1-8.

					EAG		· ·		
	Кат.	R <sub>4</sub>	R	R	Намери	ено	Изчисл	ено	Добив %
	110				C,%	Н,%	C,%	Н,%	
1.	1	Н	Н	1,4-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	73.93	4.79	74.33	5.03	51.7
2.	2	Ph	Ph	1,3-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	76.91	5.18	76.43	5.06	54.4
3.	3	Ph	Ph	(-CH <sub>2</sub> -)	75.82	5.38	76.19	5.74	- 60 <b>.4</b>
4.	4	CO_CH_	CO CH <sub>3</sub>	(-CH <sub>2</sub> -)	71.29	4.99	71.00	5.26	68.0
5.	5	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	(-CH <sub>2</sub> -)	71.93	5.89	71.55	5.61	49.8
6.	6	Ph	Ph	5.6-NBEN°	76.29	5.05	76:41	5.28	63.2
7.	7	CHg	CH	1,1-Fc	71.63	5.44	71.41	5.29	36.5
8.	8	SO Na	SO Na	1,4-C H	63.85	4.62	64.42	4.23	62.

<sup>°5,6-</sup>бицикло[2,2,1] хепт-2-ендиил; - <sup>ь</sup>1,1' -фероцендиил-

Примери 9 - 25.

Чрез примера 9 - 25 се илюстрира прилож името на катализатори 1 - 8 в реакцията полимеризация на етилен.

В метален автоклав (250 см<sup>2</sup>), снабден с механична бъркалка, теркометър и устройство за поддържане на постоянно налягане и отчитане разхода на етилен, в среда от аргон се зареждат 10 - 200 мг от съответния катализатор, 5 - 300 мг от съответния акцепторен компонент (акциятория доська) и по 100 мг разтворителя (теля. 2). Реактория се насичи с етилен при разбаркание (200 грм) и след достигане на съответното наличен се нагрява до и обходината температура. Реакцията се провежда в продължение на Гъ. промива се с метанол до отстраняване на катализатора и се сущи при 50°C /1 мм Нg до постоянно тегло.

Таблица 3

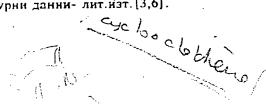
Каталитични свойства на катализаторя 1 - 8.

		Kata	<b>ИНРИТИК</b>	BUTEN 1 8	# NA A							
Опит	Kat.	Съкат	A	3	С	D	E	F	•	Ħ	1	J.
9.	1	Rh-1	TOAYOA	50	26	7	16	52	5. 0	2.1	126	0.965
10.	1	Ni	TOAYOA	50	28	47	15	48	12.0	4.5	128	0.965
11.	1	Ni	хептан	50	30	36	5	48	8.0	2.8	125	0.943
12.	s	Rh-2	TONYON	50	61	æ	23	50	2.9	0.6	129	0. 949
13.	2	Ni	TOAYOA	50	30	35	5	50	2.5	1.0	126	0.944
14.	3	Ni	TOAYOA	50	25	10	27	50	1.8	0.9	130	0.98
15.	4	70n-1	TOAYOA	50	23	•	27	90	23.0	11.1	180	<b>0.988</b>
16.	1	Ni	TONYON	50	30	12	0	46	10.0	6. 6	131	0.95
17.	4	Ni	TONYON	50	19	13	5	50	3.5	2.3	128	0.960
18.	5	Ni	TONYON	50	25	30	17	50	2.7	1.3	130	0.971
19.	6	Pd	TONYON	50	28	5	25	50	2.5	3 1.5	1 30	0.963
20.	. 6	Hi	TOAYO	50	17	23	4	95	10.	7.	8 127	0.90
21.	0	Ri	TOAYO	50	12	香			13.	12	i in	6.
22	. 6	Ni	CH OH	50	10	39	13	90	7.	0 8.	8 13	6.94
23	. 0	Ni	car car	80	1,							
24	. ,	M	70170		8	*		*		0,	\$ 130	
25	. 0	Mi	10,10	A 100	10		7	80	27.	0 38	18	0,90
I.	+	Ni	TONYO	<b>1</b> -	-	1-	•	05	-	න.	2 -	1-
IIe	1	-	IMIKAO XIRCE	1 50		-	100	100	-		3 15	0.80

А- вид на разтворителя; В - обем на разтворителя, см<sup>3</sup>; С-количество на катализа-тора, мг, D-количество на акцепторната добавка, мг; Е-налягане на С<sub>2</sub>Н<sub>4</sub>, at; F-реак-ционна температура, °C; G-добив на ПЕ, г; Н-продуктивност на катализатора, кг ПЕ/г Ni.ч; I-темп. на топене на ПЕ, °C; J-относителна плътност на ПЕ; Съкат. =акцеп-торна добавка.

Rh-1 -  $\mu$  -Rh<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>(C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>)<sub>4</sub>; Rh-2 -  $\mu$  -Rh<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (COD)<sub>2</sub>; Ni - Ni(COD)<sub>2</sub>; Pd - PdCL<sub>2</sub> (CH<sub>3</sub>CN)<sub>2</sub>; COD -цис,цис-1,5-циклооктадиен

α-88% воден метанол; b, c-сравнителни литературни данни- лит. изт. [3,6].



#### Патентни претенции

1. Катализатор за полимеризация на етилен с обща формула

в която  $R_1, R_2, R_3, R_4, R_7$  и  $R_2$  независимо един от друг сазалкилни групи, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи, съдържащи от 6 до 15 въглеродни атома, алкиларилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, арилалкилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, R, и R, независимо един от друг са H, алкилни групи, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи, съдържащи от 6 до 15 въглеродни атома, алкиларилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, арилалкилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, -C(0) OR', където R' е въглеводороден заместител, съдържащ от 1 до 15 въглеродни атома, -SO, M, където М е Li, Na, K, NH\*, NR,"\*, като R" е въглеводороден заместител, съдържащ от 1 до 15 въглеродни атома; -R- е бивалентен въглеводороден радикал, например алкандиилов, алкендиилов, циклоалкандиилов, бициклоалкандиилов, циклоалкендиилов, бициклоэлкендиилов, арендиилов, арилалкандиилов, алкиларендиилов, съдър1,1' -фероцен-диилов радикал, където като заместители се използват -C(O) OR' (R' се дефинира както по-горе) или SO<sub>3</sub>M (М се дефинира както по-горе).

2. Метод за получаване на катализатор за полимеризация на етилен съгласно претенция I, карактеризиращ се с това, че Ni(O) съединения взаимодействат с бис- α - кетоилиди и третични фосфини в среда от полярни или неполярни разтворители или смеси от тях при температура от -20°C до 80°C.

3. Метод съгласно претенция 2, характеризиращ се с това, че като Ni(O) съединения се използват бис-1,5-циклооктадиенникел(O), биснорборнадиенникел(O), тетракистрифенилфосфинникел(O).

4. Метод съгласно претенция 2, карактеризиращ се с това, че като бис-α- кетойлиди се използват съединения с обща формула

в която R<sub>4</sub> и R<sub>5</sub> независимо един от друг са H, алкилни групи, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи, съдържащи от 6 до 15 въглеродни атома, алкиларилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, арилалкилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, -C(O)OR', където R' е въглеводороден заместител, съдържащ от 1 до

15 въглеродни атома, -SO<sub>3</sub>M, където М е Li, Na, K, NH<sup>\*</sup><sub>4</sub>, NR<sup>\*</sup><sub>4</sub>\*, като R<sup>\*\*</sup> е въглеводороден заместител, съдържащ от I до 15 въглеродни атома; -R- е бивалентен въглеводороден радикал, например алкандиилов, алкендиилов, циклоалкандиилов, бициклоалкандиилов, циклоалкендиилов, бициклоалкендиилов, арендиилов, арилалкандиилов, алкиларендиилов, съдържащ от 1 до 20 въглеродни атома, 1,1'-фероцендиилов радикал, моно- или диза-местен I,I'-фероцендиилов радикал, където като заместители се използват -C(O)OR\*(R' се дефинира както по-горе) или SO<sub>3</sub>M (М се дефинира както по-горе).

5. Метод съгласно претенция 2, характеризиращ се с това, че като третични фосфини се използват съединения с обща формула

#### $P(R_1R_2R_3)$

в която  $R_1$ ,  $R_2$  и  $R_3$  независимо един от друг са алкилни групи, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома, арилни групи, съдържащи от 6 до 15 въглеродни атома, алкиларилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, арилалкилни групи, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома.

- 6. Метод съгласно претенция 2, характеризиращ се с това, че като полярни разтворители се използват етери, съдържащи от 3 до 20 въглеродни атома, кетони, съдържащи от 3 до 15 въглеродни атома, естери, съдържащи от 2 до 15 въглеродни атома, тетрахидрофуран, диоксан, пиридин.
- 7. Метод съгласно претенция 2, характеризиращ се с това, че като неполярни разтворители се използват бензол, алкилароматни въглеводороди, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, алкани, съдържащи от 5 до 20 въглеродни атома.
- 8. Метод съгласто претенция 2, характеризиращ се с того не катализаторът се изолира от реакционната смес чрез разтваряне, утаяване, филтриране, центрофугиране, изпаряване на разтворителя.
- 9. Метод за полимеризация на етилен, карактеризиращ се с това, че етиленът полимеризира в присъствие на катализатор

съгласно претенция 1 и акцепторни добавки при концентрация на катализатора от 1.10<sup>-3</sup> до 1 mol/1, концентрация на акцепторните добавки от 1.10<sup>-6</sup> до 10 mol/1, налягане на етилена от 1 до 150 ат, температура от 10 до 150°C, реакционно време от 1 мин до 24 ч в среда от полярни или неполярни разтворители или смеси от тях.

- 10. Метод съгласно претенция 9, характеризиращ се с това, че като акцепторни добавки се използват аминооксяди, органични хидропероксиди, водороден прекис, комплекси на металите от VIII група на периодичната система, например бис-1,5-циклооктадиев-15 никел(0), тетракис(етилен)- µ -дихлородини-кел(I), бис(етилен) ацетилацетонато- родий(I), бис(ацетонитрил) паладий(II).
- 11. Метод съгласно претенция 9, характеризиращ се с това, че като полярни 20 разтворители се използват алкохоли, съдържащи от 1 до 15 въглеродни атома или техни водни разтвори с концентрация на алкохола от 70 до около 99% тегл.; диоли, съдържащи от 2 до 15 въглеродни атома, етери, 25 съдържащи от 3 до 15 въглеродни атома, естери, съдържащи от 2 до 15 въглеродни атома, кетони, съдържащи от 3 до 10 въглеродни атома, кетони, съдържащи от 3 до 10 въглеродни атома, интрили, съдържащи от 2 до 10 въглеродни атома, тетрахидрофуран, диоксан.
- 12. Метод съгласно претенция 9, характеризиращ се с това, че като неполярни разтворители се използват бензол,
  35 алкилароматни въглеводороди, съдържащи от 7 до 20 въглеродни атома, алкани, съдържащи от 5 до 20 въглеродни атома.
  - 13. Метод за изолиране на получения полимер съгласно претенция 9, характеризиращ се с това, че полимерът се изолира от реакционната смес чрез утаяване с полярни разтворители съгласно претенция 11, филтриране, промиване, центрофугиране и изпаряване на разтворителя.

#### Литература

1. Keim, W., A.Behr, B. Gruber, B. 50 Hoffmann, F.H. Kowaldt, U. Kurschner, B.

#### 60319

Limbacker and F.P.Sistig, Organometallics, 5, 2356 (1986).

- 2. Keim, W., J.Mol. Catal., 52, 19 (1989).
- 3. Klabunde, U., R.Mulhaupt, T.Herskovitz, A.H.Janowicz, I.Calabrese,
- S.D.Iriel, J.Polym.Sci., Part A: Polym Chem.25, 1989 (1987).
  - 4. US 4 698 403.
  - 5. DE 34 45 090.
  - 6. US 4 620 021.
  - 7. US 4 691 036.

Издание на Патентното ведомство на Република България София - 1113, бул. "Г. М. Димитров" 52-Б

Експерт: П.Димитров

Редактор: Н.Звискова

Пор. 36299

Тираж: 40 СР